Offenlegungsschrift

25 59 211

Aktenzeichen: Anmeldetag: Offenlegungstag:

P 25 59 211.4 30.12.75 8. 7.76

Unionspriorität:

**39 39 39** 

30. 12. 74 USA 537612

13.11.75 USA 631798

Bezeichnung:

(II)

@

Substituierte Indole

Anmelder:

McNeil Laboratories, Inc., Fort Washington, Pa. (V.St.A.)

Vertreter:

Vossius, V., Dipl.-Chem. Dr. rer.nat., Pat.-Anw., 8000 München

Erfinder:

Zelesko, Michael, Warminister; McComsey, David, Hatboro; Pa. (V.St.A.)

BEST AVAILABLE COPY

@ 6.76 609 828/988

DIPL.-CHEM. DR. VOLKER VOSSIUS PATENTANWALT

8 MON-HEN 88, 2559211
P.O. BOX 89 07 87
SISSESTSTANSSOR
PHONE: 0 93 07 40 75
CABLE ADDRESS VOPAT D
TELEX 5-223 VOPAT D

u.Z.: L 545 (Vo/kā)

Case: MN 292

Formel

MCKELL LABORATORIES, INC.

Camp Hill Road, Fort Washington, Pa., V.St.A.

" Substituierte Indole "

Priorität: 30. Dezember 1974, V.St.A., Nr. 557 S12 13. November 1975, V.St.A., Nr. 651 798

Die Erfindung betrifft substituierte Indolp der allgemeinen

in der X und X $^1$  Wasserstoff- oder Halogenatone, niedere Alkyl-, Alkoxy- oder Alkylaminoreste oder Acylaminoreste bedeuten, jedoch X und X $^1$  nicht gleichzeitig Acylaminoreste öhrstellen, R $_1$  ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkyl- oder Alkoxyelkylrest, einen Alkenyl- oder Alkinylrest, einen Cycloalkyl- oder Cycloalkyl

ierte Phenyl- oder Phenylalkylgruppe oder einen heterocyclischen Arylalkylrest,  $\rm R_2$  ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkylrest, eine gegebenenfalls substituierte Phenyl- oder Phenylalkylgruppe, eine Biphenyl- oder Nachthylgruppe oder einen heterocyclischen Arylrest und Z eine Thio-, Sulfinyl- oder Sulfonylgruppe bedeutet, n den Wert 1, 2 oder 5 hat,  $\rm R_3$  ein Wasserstoffatom oder einen niederen Alkylrest und  $\rm R_4$  ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkylrest, einen Hydroxyalkyl- oder Alkenylrest, einen Cycloalkylrest oder eine gegebenenfalls suöstituierte Phenyl- oder Phenylalkylgruppe darstellt, A und B einzeln niedere Alkylreste bedeuten oder A und B zusammen eine Gruppe der Formel

$$\begin{array}{llll} - \mathrm{CH_2CH}(\mathbf{R_5}) \mathrm{CH_2-}, & - \mathrm{CH_2CH_2CH}(\mathbf{R_5})_-, & - \mathrm{M}(\mathbf{R_6}) \mathrm{CH}(\mathbf{R_5}) \left( \mathrm{CH_2} \right)_{\mathrm{m}^-}, \\ & - \left( \mathrm{CH_2} \right)_{\mathrm{4}^-} & \mathrm{oder} & - \left( \mathrm{CH_2} \right)_{\mathrm{5}^-}, \end{array}$$

bilden, wobei  $\rm R_5$  ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkylrest oder eine gegebenenfalls substituierte Phenylgruppe und  $\rm R_6$  ein Wasserstoffatom oder einen niederen Alkylrest bedeutet, m den Wert 1 oder 2 hat und wenn m den Wert 2 hat, der Rest  $\rm R_5$  ein Wasserstoffatom darstellt, und ihre Salze mit Säuren.

Der Ausdruck "niederer Alkyl- und Alkoxyrest"bedeutet unverzweigte oder verzweigte gesättigte Reste mit 1 bis etwa 8 Kohlenstoffatomen, wie die Nethyl-, Äthyl-, Propyl-, Isopropyl-, Butyl-, Pentyl-, Hexyl-, Heptyl-, Octyl-, Methoxy-, Äthoxy-, Propoxy-, Isopropoxy-, Pentoxy- und Hexoxygruppe. Als Halogenatome kommen Fluor-, Chlor-, Brom- und Jodatome in Frage. Die Phenylgruppe kann durch 1 bis 3 niedere Alkyl- und/oder Alkoxyreste und/oder Halogenatome substituiert sein. Beispiele für

Cycloalkylreste sind die Cyclopropyl-, Cyclobutyl-, Cyclopentyl- und Cyclohexylgruppe. Die Alkenyl- und Alkinylreste können unverzweigte oder verzweigte Reste mit 2 bis etwa 8 Kohlenstoffatomen sein, wie die Vinyl-, Allyl-, 1-Butenyl-, 2-Butenyl-, 2-Methylallyl-, 3-Methyl-2-butenyl-, Propargyl-, 2-Butinyl- und 3-Butinylgruppe.

Die heterocyclischen Arylreste sind 5- bis 10-gliedrige Reste mit mindestens einem Schwefel- und/oder Stickstoff- und/oder Sauerstoffatom als Heteroatom. Spezielle Beispiele sind monocyclische 5- oder 6-gliedrige heteroaromatische Reste mit mindestens einem Schwefel-, Stickstoff- oder Sauerstoffatom als Heteroatom und bicyclische heteroaromatische Reste mit bis zu 10 Ringgliedern, die als einen der cyclischen Reste einen 5- oder 6-gliedrigen heteroaromatischen Ring mit mindestens einem Schwefel-, Stickstoff- oder Sauerstoffatom als Heteroatom enthalten. Spezielle Beispiele für diese Reste sind die Pyridyl-, Chinolyl-, Imidazolyl-, Pyrazinyl-, Pyrrolyl-, Thienvl-, Furanyl-, Thiazolyl-, Thiadiazolyl-, Pyrazolyl-, Triazolyl-, Oxazolyl- und Pyrimidinylgruppe. Die heterocyclischen aromatischen Reste mit einem Stickstoffheteroatom können gegebenenfalls an den Kohlenstoffatomen und Stickstoffatomen des Ringes substituiert sein. Beispiele für durch niedere Alkylreste substituierte heterocyclische Reste sind die 5-Hethyl-2-pyridyl- und 4-Athyl-2-pyrimidylgruppe. Ein 2-Pyrrolylrest kann beispielsweise auch am Stickstoffatom alkyliert sein und einen M-Alkyl-2-pyrrolylrest bilden. Die Bindung der Kohlenstoffatome an den heterocyclischen Arylrest kann an

irgendeinen der verschiedenen Kohlenstoffatome des heterocyclischen Restes erfolgen, beispielsweise in der 2-, 3- oder 4-Stellung des Pyridylrestes.

Der Ausdruck "Acylrest" bedeutet Reste niederer aliphatischer Carbonsäuren, wie den Acetyl-, Propionyl- und Butyrylrest. Als Acylrest kommen ferner Reste in Frage, die sich von gegebenenfalls substituierten Benzoosäuren ableiten, wie der Benzoyl- und p-Methylbenzoylrest.

Bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der  $\mathbf{R}_1$  eine andere Bedeutung hat als ein Wasserstoffatom. Insbesondere sind Verbindungen der allgemeinen Formel I bevorzugt, in der  $\mathbf{R}_1$  einen niederen Alkyl- oder einen Alkenylrest darstellt. Besonders bevorzugt sind Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der X und X $^1$  Wasserstoffatome,  $\mathbf{R}_2$  ein Wasserstoffatom oder einen niederen Alkylrest,  $\mathbf{R}_3$  ein Wasserstoffatom und Z eine Thiogruppe bedeuten, n den Wert 1 hat,  $\mathbf{R}_2$  einen niederen Alkylrest und die Gruppierung A--B die Trimethylengruppe darstellt.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der die Gruppierung A--B die Gruppe  $\mathrm{NHCH(R_5)(CH_2)_m}$  darstellt, können in zwei tautomeren Formen vorkommen, die folgende allgemeine Formel Ia und Ib haben:

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I und I', in der  $R_4$  ein Wasserstoffatom bedeutet, können ebenfalls in zwei verschiedenen tautomeren Formen vorkommen, die folgende allgemeine Formel Ic und Id sowie I'a und I'b haben.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der Z eine Thiogruppe bedeutet, werden vorzugsweise durch Umsetzen des entsprechenden Fluoborats einer Verbindung der allgemeinen Formel. II mit den entsprechenden 5-(Aminoalkylmercapto)-indol der allgemeinen Formel III hergestellt. Die Umsetzung verläuft nach folgendem Reaktionsschema:

X,  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_5$ ,  $R_4$ , A, B und n haben die vorstehend angegebene Bedeutung. Das Fluoborat wird in geringem Überschuß eingesetzt. Vorzugsweise wird die Umsetzung in einem organischen Lösungsmit-

tel durchgeführt, beispielsweise einem niederen aliphatischen Alkohol, wie Methanol, Äthanol, Isopropanol oder tert.-Butanol, einem Äther, wie Diäthyläther, Tetrahydrofuran oder Dioxan, einem niederen halogenierten Kohlenwasserstoff, wie Chloroform, Methylenchlorid oder 1,2-Dichloräthan, oder einem aromatischen Kohlenwasserstoff, wie Benzol, Toluol oder Xylol. Die Umsetzung kann in einem verhältnismäßig breiten Temperaturbereich durchgeführt werden. Die Umsetzung verläuft bereits bei Raumtemperatur, zur Beschleunigung der Reaktion können jedoch auch erhöhte Temperaturen angewendet werden. Das entstandene Fluoborat der Verbindungen der allgemeinen Formel I wird in üblicher Weise in die freie Base verwandelt, beispielsweise durch Umsetzen mit einer stärkeren Base, wie einem Alkali- oder Erdalkalimetallhydroxid oder -carbonat.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der Z eine Thiogruppe bedeutet, können auch nach zwei anderen Hethoden hergestellt werden. In der ersten Methode wird die entsprechende Verbindung der allgemeinen Formel III mit einem geringen Überschuß ( der entsprechenden Verbindung der allgemeinen Formel IV zur Verbindung der allgemeinen Formel I in Form ihres Salzes mit einer Säure umgesetzt. Diese Umsetzung verläuft nach folgendem Reaktionsschema:

$$\begin{array}{c} \begin{array}{c} X \\ \\ X \end{array} \begin{array}{c} X \\ \\ \\ X \end{array} \begin{array}{c} S - (CH_2)_n - CH - NH_2 \\ \\ \\ R_3 \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} H_2 \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} OPO - \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\ \\ \\ \end{array} \begin{array}{c} \\ \\$$

X, X<sup>1</sup>, R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, R<sub>4</sub>, R<sub>5</sub>, A, B und n haben die vorstehende Bedeutung. W bedeutet ein Chlor- oder Bromatom. Die Umsetzung wird in einem inerten organischen Lösungsmittel, beispielsweise einem aromatischen Kohlenwasserstoff, wie Benzol, Toluol oder Kylol, einem Äther, wie Diäthyläther, Tetrahydrofuran oder Dioxan, oder einem halogenierten niederen Alkan, wie Chloroform, Dichlorathan oder Dichlorathan, durchgeführt. Die Umsetzung kann mäßig in einem verhältnis/breiten Temperaturbereich durchgeführt werden. Vorzugsweise wird die Umsetzung bei der Rückflußtemperatur des Reaktionsgemisches durchgeführt.

Die andere Methods zur Herstellung der Verbindungen der allgemeinen Formel I besteht in der Umsetzung des Natriumsalzes eines
3-Indolylmercaptans der allgemeinen Formel V in wäßrig alkalischem Medium mit einer stöchiometrischen Menge der entsprechenden Verbindung der allgemeinen Formel VI. Diese Umsetzung verläuft nach folgendem Reaktionsschema:

X,  $X^1$ ,  $R_1$ ,  $R_2$ ,  $R_3$ ,  $R_4$ , A, B und n haben die vorstehende Bedeutung. Die Umsetzung wird in einem inerten organischen Lösungsmittel der vorgenannten Art durchgeführt. Die Reaktionstemperatur kann in einem verhältnismäßig breiten Bereich liegen. Die Umsetzung bei Raumtemperatur wird bevorzugt, jedoch können er-

höhte Temperaturen zur Beschleunigung der Umsetzung angewendet werden.

Die Salze der Verbindungen der allgemeinen Formel I können auf die vorstehend beschriebene Weise in die freien Basen überführt werden.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der Z eine Thiogruppe und die Gruppierung A--E die Gruppe -M(R<sub>6</sub>)CH(R<sub>5</sub>)(CH<sub>2</sub>) $_{\overline{m}}$  bedeutet, können auch durch Umsetzung eines Nercaptoindols der allgemeinen Formel III mit einem Alkylthioimidazolinsalz oder Alkylthiotetrahydropyrimidinsalz der allgemeinen Formel VII hergestellt werden. Diese Umsetzung verläuft nach folgenden Re-ektionsschema:

 ${\bf X}$ ,  ${\bf X}^1$ ,  ${\bf R}_1$ ,  ${\bf R}_2$ ,  ${\bf R}_4$ ,  ${\bf R}_5$ ,  ${\bf R}_6$  und n haben die vorstehende Bedeutung. W ist ein Anion, das sich beispielsweise von einer Mineralsäure ableitet, wie ein Halogenidion, und  ${\bf R}_7$  bedeutet einen niederen Alkylrest. Vorzugsweise werden die Verbindungen in stöchiometrischen Mengen umgesetzt. Die Umsetzung wird vorzugsweise in einem niederen aliphatischen Alkohol, wie Äthanol, Isopropanol oder 2-Methylpropanol, durchgeführt. Auch diese

Unsetzung kann in einem verhältnismäßig breiten Temperaturbereich durchgeführt werden. Vorzugsweise wird die Umsetzung bei der Rückflußtemperatur des Reaktionsgemisches durchgeführt.

Die Salze der Verbindungen der allgemeinen Formel I können auf die vorstehend beschriebene Weise in die freien Basen überführt werden.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I', in der Z eine Thiogruppe und R<sub>3</sub> ein Wasserstoffatom darstellt, können durch Umsetzung des entsprechenden Indolin-2-thions der allgemeinen
Formel XX mit dem entsprechenden Halogennitril der allgemeinen
Formel XXI in einem inerten Lösungsmittel der vorgenannten Art
hergestellt werden. Vorzugsweise wird das Halogennitril im
Überschuß eingesetzt. Die Umsetzung kann in einem verhältnismäßig breiten Temperaturbereich durchgeführt werden. Die Umsetzung bei Raumtemperatur ist bevorzugt. Das entstandene Nitril
der allgemeinen Formel XXII wird isoliert und nach üblichen Methoden gereinigt. Diese in der 1-Stellung unsubstituierten Nitrile können nach üblichen Methoden in der 1-Stellung zu den
entsprechenden Nitrilen der allgemeinen Formel XXIII substituiert werden.

Die Nitrile der allgemeinen Formel XXIII werden hierauf mit einem Reduktionsmittel, wie Diboran oder einem Gemisch von Lithiumaluminiumhydrid und Aluminiumchlorid, reduziert. Diese Umsetzung wird in einem inerten organischen Lösungsmittel unter Verwendung eines großen Überschusses en Reduktionsmittel

durchgeführt. Die Reduktion kann in einem verhältnismäßig breiten Temperaturbereich durchgeführt werden. Das Arbeiten bei Raumtemperatur wird bevorzugt, doch können auch erhöhte Temperaturen angewendet werden, um die Reaktionsgeschwindigkeit zu beschleunigen. Nach beendeter Reduktion wird überschüssiges Reduktionsmittel zersetzt, im Falle von Diboran mit einer Mineralsäure, und bei Verwendung von Lithiumaluminiumhydrid/Aluminiumchlorid mit einer Base. Die entstandenen Amine der allgemeinen Formel XXIV werden entweder als Salz oder freie Basen erhalten.

Die Amine der allgemeinen Formel XXIV können mit einer Verbindung der allgemeinen Formel II auf die vorstehend beschriebene Weise zu den Verbindungen der allgemeinen Formel I' umgesetzt werden.

Die Indolin-2-thione sind entweder bekannt oder können nach dem in J. Med. Chem., Bd. 16 (1973), S. 131 und Chem. and Pharm.
Bull. (Tokyo), Bd. 17 (1969), S. 550 beschriebenen Verfahren hergestellt werden. Die vorstehend beschriebenen Umsetzungen werden durch folgendes Reaktionsschema erläutert:

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I', in der Z eine Thiogruppe und R<sub>3</sub> nicht auf ein Wasserstoffatom beschränkt ist, können in gleicher Weise wie vorstehend beschrieben, aus Verbindungen der allgemeinen Formel XXIVa hergestellt werden. Die Verbindungen der allgemeinen Formel XXIVa sind entweder bekannt oder können nach dem in der US-PS 3 655 016 beschriebenen Verfahren hergestellt werden. Die Umsetzung wird durch folgendes Reaktionsschema erläutert:

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I und I', in der Z eine Sulfinylgruppe bedeutet, können durch Oxidation der entsprechenden Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der Z eine Thiogruppe bedeutet, mit Natriummetaperjodat in einem organischen Lösungsmittel der vorstehend beschriebenen Art hergestellt werden. Vorzugsweise wird das Natriummetaperjodat in geringem Überschuß eingesetzt. Die Reaktionstemperatur kann in einem verhältnismäßig breiten Bereich liegen, die Oxidation wird jedoch vorzugsweise bei Raumtemperatur durchgeführt. Erhöhte Temperaturen können zur Beschleunigung der Umsetzung angewendet werden. Diese Umsetzung wird durch folgendes Reaktionsschema erläutert:

609828/0988

$$\begin{array}{c} & & & & \\ & & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ &$$

 $\mathbf{X}, \ \mathbf{X}^1, \ \mathbf{R}_1, \ \mathbf{R}_2, \ \mathbf{R}_3, \ \mathbf{R}_4, \ \mathbf{A}, \ \mathbf{B} \ \mathbf{und} \ \mathbf{n} \ \mathbf{haben} \ \mathbf{die} \ \mathbf{vorstehand} \ \mathbf{angegebene}$  bene Bedeutung.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I und I', in der Z eine Sulfonylgruppe bedeutet, kömmen durch Oxidation der entsprechenden Verbindungen der allgemeinen Formel I und I' hergestellt werden, in der Z eine Thio- oder Sulfinylgruppe bedeutet. Als Oxidationsmittel wird vorzugsweise Wasserstoffperoxid oder eine Persäure im Überschuß eingesetzt. Die Umsetzung kann in einem organischen Lösungsmittel der vorstehend genannten Art oder einer Carbonsäure, wie Essigsäure oder Propionsäure, und vorzugsweise bei Raumtemperatur durchgeführt werden.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I und I' fallen im allgemeinen in Form der freien Basen an. Die freien Basen können mit einer anorganischen oder organischen Säure in die entsprechenden Salze überführt werden. Beispiele für verwendbare Säuren sind Halogenwasserstoffsäuren, wie Salzsäure, Bromwasserstoffsäuren sind Halogenwasserstoffsäure, Schwefelsäure, Salpetersäure, Fhosphorsäure, Essigsäure, Propionsäure, Glykolsäure, Milchsäure, Brenztraubensäure, Malonsäure, Bernsteinsäure, Maleinsäure, Fumarsäure, Äpfelsäure, Veinsäure, Citronensäure, Benzoesäure, Zimtsäure, Handelsäure, Methansulfonsäure, Äthansulfonsäure, Hydroxyäthansulfonsäure, Benzolsulfonsäure, p-Toluolsulfonsäure, Cyclohexansulfaminsäure, Salicylsäure, p-Aminosalicylsäure, Phenoxybenzoesäure und 2-Acetoxybenzoesäure. Die Salze können in üblicher Weise wieder in die freien Basen überführt werden.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I und I' und ihre Salze sind Arzneistoffe, die die Herzfrequenz vermindern. Dies hat folgender Versuch ergeben:

An einem anästhetisierten Hund wird eine bilaterale Vagotomie durchgeführt. In Abständen von 15 Minuten werden zwei Dosen von Aminophyllin (5 mg/kg i.v.) injiziert. Die blutdrucksenkende Wirkung des Aminophyllins aktiviert die Druckrezeptoren des Carotis-Sinus, der seinerseits das sympatische Nervensystem stimuliert und reflektorisch die Herzfrequenz erhöht. 15 Minuten nach der zweiten Dosis von Aminophyllin wird die zu untersuchende Verbindung intravenös injiziert und ihr Einfluß auf die Herzfrequenz innerhalb eines Zeitraumes von 30 Minuten gemessen.

Verbindungen nit einer die Herzfrequenz vermindernden Wirkung von mindestens 18 Sinusschlägen/Minute während eines Zeitraums von mindestens 5 Minuten werden als aktiv angesehen. Diese Verbindungen können zur Behandlung von Angina pectoris eingesetzt werden, da die Herzfrequenz den Sauerstoffverbrauch des Herzens bestimmt.

Die Verbindungen der Erfindung zeigen bei dem vorstehend beschriebenen Versuch bei Dosen von etwa 0,25 bis 18,5 mg/kg Körpergewicht Aktivität.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I und I' und ihre Salze sind auch Inhibitoren der Thrombocytenaggregation. Die Verbindungen werden unter Verwendung einer durch Collagen induzierten Aggregation bei einer Endkonzentration von 100 µMol in thrombocytenreichem Plasma durch Trübungsmessung nach der Methode von G.V.R. Born, Nature, Bd. 194 (1962), S. 927, untersucht. Die Ergebnisse werden als Durchschnitt der prozentualen Hemmung der Aggregation ausgedrückt. Alle Verbindungen der Erfindung sind zwar in dem vorstehend beschriebenen Versuch aktiv, die bevorzugten Verbindungen für diese Indikation sind jedoch diejenigen der allgemeinen Formel I, in der Y eine Methylengruppe und Z eine Thiogruppe bedeutet.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel I und I' hemmen auch die Magensaftsekretion. Dies hat folgender Versuch ergeben. Weiblichen Ratten vom Sprague-Dawley-Stamm wird die zu untersuchende Verbindung intraduodenal (i.d.) in einer Dosis von 2,5

BNSDOCID: <DE 2559211A1\_L>

bis 40 mg/kg Körpergewicht injiziert. Vor dem Versuch müssen die Ratten, die einzeln in Käfigen gehalten werden, 24 Stunden hungern. Es wird ihnen jedoch Wasser angeboten. Am Versuchstag werden die Ratten gewogen und es werden diejenigen Tiere ausgewählt, deren Gewicht innerhalb eines Bereichs von ± 20 g liegt. Die Operation wird unter schwacher Äthernarkose durchgeführt. Sobald die Ratte betäubt ist, werden ihre Zähne mit einer Zange extrahiert. Der Bauch wird etwa 1 1/2 cm lang median aufgeschnitten, und der Magen und das Duodemum werden freigelegt. Soferm der Magen und das Duodenum mit Futter bzw. Futterrückstän-Versuch nicht verwendet. den gefüllt ist, wird die Ratte für den / Mit Nahtmaterial 4-0 wird eine Tabaksbeutelnaht am Magenfundus durchgeführt. Dabei wird darauf geachtet, daß keine Blutgefäße in diesem Bereich durchstochen werden. In den Magen wird im Zentrum der Tabaksbeutelnaht ein kleiner Einschnitt gemacht, und eine Kanüle. die aus einem kleinen Rohr mit einem Flansch an einem Ende besteht, wird in den Magen eingesetzt. Die Tabaksbeutelnaht wird um den Flansch fest verschlossen. Unmittelbar darauf wird die zu untersuchende Verbindung in einer Menge von 0,5 ml/100 g Ratte intraduodenal injiziert. Für jede Dosis werden im allgemeinen drei Ratten verwendet. Kontrollratten erhalten lediglich den Träger, gewöhnlich O,5prozentige wäßrige Methylcelluloselösung. Nach Verabfolgung der zu untersuchenden Verbindung werden die Bauchdecke und die Haut gleichzeitig mit 3 bis 4 jeweils 18 mm breiten Wundklammern geschlossen, und ein Sammelrohr wird in die Kanüle eingesetzt. Jede Ratte wird sodann in einen Kasten gesetzt, der mit einem Längsschlitz versehen ist. so daß die Kanüle frei hängen und die Ratte sich ungezwungen

bewegen kann. Nach einer Stabilisierzeit von 30 Minuten wird das Sammelrohr an der Kanüle entfernt und durch ein sauberes Rohr ersetzt und der Magensaft aufgefangen. Der Magensaft wird nach 1 Stunde entnommen. Am Ende des Versuchs wird die Kanüle entfernt und die Ratte getötet.

Der aufgefangene Magensaft wird in ein Zentrifugenröhrchen gegeben und zentrifugiert. Das Volumen wird abgelesen, und 1 ml Aliquot des Überstandes wird in ein Becherglas gegeben, das 100 ml destilliertes Wasser enthält. Die Lösung wird mit 0,01 m Natronlauge bis zum pH-Wert 7 titriert. Es wird das Volumen, die titrierbare Säure und die Gesamtsäure bestimmt. Das Volumen ist die Gesamtmenge an Magensaft ohne Sediment. Die titrierbare Säure (Milliäquivalente/Liter) ist diejenige Menge an 0,01 m Natronlauge, die zur Titration der Säure bis zum pH-Wert 7 erforderlich ist. Die Gesamtsäure ist die titrierbare Säure multipliziert mit dem Volumen. Die Ergebnisse werden als prozentuale Hemmung bezogen auf die Kontrolltiere angegeben. Eine 50prozentige Hemmung ist das Kriterium für eine aktive Verbindung.

Bestimmte Verbindungen der allgemeinen Formel I und ihre Salze besitzen weitere pharmakologische Wirkungen der nachstehend beschriebenen Art. Insbesondere haben Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der Z eine Thiogruppe darstellt, R<sub>1</sub> einen cyclischen Rest, wie eine Cycloalkyl-, Phenyl-, substituierte Phenyloder heterocyclische Gruppe bedeutet, und A-B einen niederen Alkylrest, die Gruppe -CH<sub>2</sub>CH(R<sub>5</sub>)CH<sub>2</sub>- oder -CH<sub>2</sub>CH(R<sub>5</sub>)CH<sub>2</sub>- be-



deutet, antiarrhythmische Wirkung. Ferner hemmen sie die durch Epinephrin und Coffein stimulierte Lipolyse. Dies haben folgende Versuche ergeben.

#### Vorhofarrhythmietest

Der rechte Vorhof des Herzens eines anästhetisierten Hundes wird durch Thoracotomie und Zurückziehen des Pericards freigelegt. Vorhofflimmern, bestimmt durch Standard EKG Ableitung (II) wird durch Aufbringen von 2 Tropfen einer 10prozentigen Acetylcholinlösung auf den Vorhof induziert. Sodann wird der Vorhof mit einem Spatel gestrichen. Die Flimmerzeit wird bestimmt. Zwei Kontrollperioden des Flimmerns werden in 15minütigen Abständen erzeugt. Die zu untersuchende Verbindung wird 10 Sekunden nach der nächsten Induktion des Flimmerns intravenös verabfolgt. Eine Verbindung wird als aktiv angesehen, wenn sie die Flimmerzeit um mindestens 50 % vermindert. Bestimmte Verbindungen der allgemeinen Formel I sind aktiv in Dosen von etwa 1,0 bis 18,5 mg/kg Körpergewicht.

## Durch Epinephrin stimulierte Lipolyse

Zwei Nebenhoden-Fettpolster von Ratten werden in Krebs-Ringor-Bicarbonatpuffer in Gegenwart von 5 µg/ml Epinephrin-bitartrat 1 Stunde inkubiert. Eines der Fettpolster wird als Kontrolle verwendet, und die zu untersuchende Verbindung wird dem anderen Fettpolster vor der Inkubation in solcher Nenge zugesetzt, daß die Endkonzentration der zu untersuchenden Verbindung 1,0 mMol beträgt. Das Ausmaß der Lipolyse wird durch Bestimmung der Glycerinbildung nach einer Modifikation der doppelten Enzymmethode von eland, Biochemische Zeitschriff Bd. 329 (1957), S. 313, bestimmt. Verbindungen, die die Glycerinproduktion zu mehr als 30 % bei einer Konzentration von 1,0 µMol hemmen oder signifikant sind bei einer 95prozentigen Vertrauensgrenze, werden als aktiv angesehen.

## Coffein-stimulierte Lipolyse

Das Verfahren ist das gleiche wie bei der Epinephrin stimulierten Lipolyse, anstelle von Epinephrin wird jedoch Coffein in einer Konzentration von 1,0 µMol verwendet.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel III können unmittelbar durch Umsetzung eines Indols der allgemeinen Formel XVIII mit einem Aminoalkylmercaptan der allgemeinen Formel XIX unter Zusatz einer wäßrigen Lösung von Jod oder eines Peroxids, wie Wasserstoffperoxid oder Natriumperoxid, als Oxidationsmittel hergestellt werden. Vorzugsweise werden die drei Reaktionspartner in stöchiometrischen Mengen eingesetzt. Die Umsetzung wird vorzugsweise in einem niederen aliphatischen Alkohol durchgeführt. Die Reaktionstemperatur kann in einem verhältnismäßig breiten Bereich liegen. Zur Erhöhung der Reaktionsgeschwindigkeit können erhöhte Temperaturen angewendet werden. Vorzugsweise wird die Umsetzung jedoch bei Raumtemperatur durchgeführt. Die Umsetzung wird unter Ausschluß von Luft, beispielsweise unter Stickstoff als Schutzgas durchgeführt.

Nach beendeter Umsetzung wird der Alkohol unter vermindertem Druck abdestilliert und das Produkt

in üblicher Weise gereinigt. Die Umsetzung wird durch folgendes Reaktionsschema erläutert:

Die Verbindungen der allgemeinen Formel III können auch nach drei weiteren Methoden hergestellt werden. Nach der ersten Methode werden die Verbindungen der allgemeinen Formel III, in der n den Vert 1 hat, aus den entsprechenden 3-Indolylthiol der allgemeinen Formel VIII und dem entsprechenden Aziridin der allgemeinen Formel IX hergestellt. Die Umsetzung wird in einem niederen aliphatischen Alkohol durchgeführt. Vorzugsweise werden die Reaktionspartner in stöchiometrischen Mengen eingesetzt. Während des Mischens der beiden Reaktionspartner wird gekühlt, danach wird die Umsetzung bei Raumtemperatur zu Ende geführt. Die Reaktionstemperatur ist jedoch nicht kritisch, und die Umsetzung kann auch bei erhöhten Temperaturen durchgeführt werden.

In der zweiten Methode werden die Verbindungen der allgemeinen Formel III, in der n den Wert 1 oder 2 hat, aus den entsprechenden Matriumsalz des 3-Indolylmercaptans der allgemeinen Formel V in wäßrig alkalischer Lösung mit dem entsprechenden Chloralkylamin-hydrochlorid der allgemeinen Formel X hergestellt. Vor-

zugsweise wird das Hydrochlorid durch Zusatz eines molaren Uberschusses der Base oder vorzugsweise des Salzes des 3-Indolylmercaptans neutralisiert. Es können jedoch auch stöchiometrische Nengen der Reaktionspartner verwendet werden. Die Umsetzung wird vorzugsweise bei Rauntemperatur durchgeführt, sie kann jedoch auch bei erhöhten Temperaturen durchgeführt werden.

In der dritten Nethode werden die Verbindungen der allgemeinen Fornel III, in der n den Wert 1 oder 2 hat und  $\mathbf{R}_3$  ein Wasserstoffatom bedeutet, durch Reduktion des entsprechenden Indol-3-ylthioalkylnitrils der allgemeinen Formel XI hergestellt. Die Reduktion erfolgt auf die vorstehend beschriebene Weise mit Diboran oder einem Gemisch von Lithiumaluminiumhydrid und Aluminiumchlorid. Das Reaktionsgemisch wird auf die vorstehend beschriebene Weise aufgearbeitet. Diese drei Reaktionen verlaufen nach folgendem Reaktionsschena:

X,  $X^1$ ,  $R_1$ ,  $R_2$  und  $R_5$  haben die vorstehend angegebene Bedeutung.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel III können in Form der freien Basen isoliert werden. Die freien Basen können mit Säuren der vorstehend beschriebenen Art in die entsprechenden Salze überführt werden.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel III sind wertvolle Zwischenprodukte zur Herstellung der Verbindungen der allgemeinen Formel I. Darüber hinaus besitzen diese Verbindungen selbst pharmakologische Eigenschaften. Sie hemmen die Aggregation der Thrombocyten. Dies wurde durch den vorstehend beschriebenen Versuch nachgewiesen. Ferner sind bestimmte Verbindungen der allgemeinen Formel III wirksame Mittel zur Verminderung der Herzfrequenz, insbesondere wenn der Rest R1 einen niederen Alkoxy-nieder-alkyl-, Alkenyl- oder Phenylalkylrest, die Methyl- oder Isopropylgruppe bedeutet. Bestimmte Verbindungen der allgemeinen Formel III verkürzen das Vorhofflimmern und können daher als Antiarrhythmiemittel eingesetzt werden, insbesondere wenn Rz eine Methylgruppe, Rz eine Phenylgruppe oder R4 eine Methyl- oder Isopropylgruppe bedeutet und alle anderen Substituenten Wasserstoffatome darstellen und n den Wert 1 hat.

Bestimmte Verbindungen der allgemeinen Formel III sind neu, insbesondere diejenigen, bei denen mindestens einer der Reste R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, X und X<sup>1</sup> eine andere Bedeutung als ein Wasserstoffatom und n den Wert 2 oder 3 hat. Diese Verbindungen und ihre Salze werden ebenfalls beansprucht.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel II konnen durch Umsetzen einer Verbindung der allgemeinen Formel XII, in der A, B und R<sub>A</sub> die vorstehende Bedeutung haben, mit Triäthyloxoniumfluorborat (XIII) nach dem in Chemische Berichte, Ed. 89 (1956), S. 2065 beschriebenen Verfahren hergestellt werden. Die Umsetzung wird in einem organischen Lösungsmittel und vorzugsweise bei Raumtemperatur durchgeführt. Diese Umsetzung verläuft nach folgendem Reaktionsschema:

$$\begin{pmatrix}
\ddots & & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\
& & & \\$$

Die Verbindungen der allgemeinen Formel IV können durch Umsetzung einer Verbindung der allgemeinen Formel XII, in der A, B und  $R_4$  die vorstehende Bedeutung haben, mit Phosphoroxychlorid in Benzol nach dem in Chemische Berichte, Bd. 94 (1961), S. 2278 beschriebenen Verfahren hergestellt werden. Diese Umsetzung verläuft nach folgendem Reaktionsschema:

Die Verbindungen der allgemeinen Formel V können durch Umsetzung der Verbindungen der allgemeinen Formel VIII, in der X,

609828/0988

BNSDOCID: <DE\_\_2559211A1\_l\_>

x<sup>1</sup>, R<sub>1</sub> und R<sub>2</sub> die vorstehende Bedeutung haben, mit Natronlauge hergestellt werden. Diese Umsetzung und die Herstellung der Verbindungen der allgemeinen Formel VIII ist in Tetrahedron Letters, 4465 (1969), beschrieben. Vorstufen für die Verbindungen der allgemeinen Formel VIII können nach dem in J. Org. Chem., Bd. 21 (1956), S. 1015 beschriebenen Verfahren hergestellt werden.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel V können auch durch Umsetzung eines Indols der allgemeinen Formel XVIII mit Thioharnstoff in Gegenwart eines Oxidationsmittels hergestellt werden. Vorzugsweise werden die Reaktionspartner in stöchiometrischen Mengen eingesetzt. Beispiele für verwendbare Oxidationsmittel sind Jod-Kaliumjodid, Wasserstoffperoxid, Kaliumperjodat und Natriumhypochlorit. Die Oxidation kann bei Raumtemperatur oder erhöhten Temperaturen bis zur Rückflußtemperatur durchgeführt werden. Beispiele für verwendbare Lösungsmittel sind Wasser, niedere aliphatische Alkohole, Äther, wie Diäthyläther oder Tetrahydrofuran, und Glykole. Nach beendeter Umsetzung wird das Reaktionsprodukt mit einer konzentrierten Lösung einer starken Base, wie Matronlauge, vorzugsweise unter Erhitzen, behandelt. Es werden die Verbindungen der allgemeinen Formel V erhalten.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel VI können durch Umsetzung der Verbindungen der allgemeinen Formel XIV, in der  $R_3$ ,  $R_4$ , A und B die vorstehende Bedeutung haben, mit Thionylchlorid hergestellt werden. Die Umsetzung wird in einem inerten

organischen Lösungsmittel und unter Ausschluß von Sauerstoff durchgeführt. Vorzugsweise wird Thionylchlorid in großem Überschuß verwendet. Die Reaktionsteilnehmer werden vorzugsweise bei etwa 0°C miteinander vermischt, und die Umsetzung wird bei erhöhten Temperaturen durchgeführt. Das Gemisch wird vorzugsweise bei Raumtemperatur gerührt und schließlich unter Rückfluß gekocht. Diese Umsetzung wird durch folgendes Reaktionsschema erläutert:

Die Verbindungen der allgemeinen Formel XI können durch Umsetzen einer Verbindung der allgemeinen Formel XVI in einem organischen Lösungsmittel mit einem Halogenid R<sub>1</sub>W in wäßrig alkalischer Lösung und in Gegenwart von Benzyltriäthylammoniumchlorid hergestellt werden. Das Alkylhalogenid wird vorzugsweise in molarem Überschuß eingesetzt. Es können jedoch auch stöchiometrische Mengen verwendet werden. Die Umsetzung wird vorzugsweise bei Raumtemperatur durchgeführt, und sie verläuft nach folgendem Reaktionsschema:

x,  $x^{1}$ ,  $R_{1}$  und  $R_{2}$  haben die vorstehende Bedeutung; W ist ein 609828/0988

BNSDOcid: <DE\_\_\_2559211A1\_I\_>

Halogenatom, vorzugsweise ein Jodatom.

Die in der 1-Stellung substituierten Verbindungen der allgemeinen Formel I und I' können auch durch Umsetzung der in der 1-Stellung unsubstituierten Verbindungen der allgemeinen Formel I und I' mit einer starken Base und anschließend mit dem entsprechenden Halogenid R<sub>1</sub>V in einem inerten organischen Lösungsmittel hergestellt werden. Beispiele für verwendbare starke Basen sind Natriumhydrid, Lithiumhydrid und Natriumamid. Die unsubstituierte Verbindung wird vorzugsweise mit der Base langsam vermischt. Als Halogenid wird vorzugsweise das Jodid oder Bromid eingesetzt, das Chlorid kann jedoch ebenfalls verwendet werden. Das Produkt wird in üblicher Weise isoliert und gereinigt. Diese Umsetzung wird durch folgendes Reaktionsschema erläutert:

Die Verbindungen der allgemeinen Formel XIV können durch Umsetzung der Verbindungen der allgemeinen Formel II mit einem Aminoalkanol der allgemeinen Formel XV in einem organischen Lösungsmittel unter Verwendung stöchiometrischer Mengen der Reaktionspartner hergestellt werden. Die Reaktionstemperatur kann in einem verhältnismäßig breiten Bereich liegen. Vorzugsweise wird die Unsetzung bei Raumtemperatur durchgeführt. Erhönte Temperaturen kömnen ebenfalls angewendet werden. Die Umsetzung verläuft nach folgendem Reaktionsschema:

A, B und n haben die vorstehende Bedeutung.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel XVI können durch Umsetzung der Verbindungen der allgemeinen Formel V in einem inerten organischen Lösungsmittel mit einem Halogenalkylnitril der allgemeinen Formel XVII in wäßrig alkalischer Lösung hergestellt werden. Die Reaktionspartner werden vorzugsweise in stöchiometrischen Mengen verwendet. Die Reaktionstemperatur kann in einem verhältnismäßig breiten Bereich liegen. Vorzugsweise wird die Umsetzung bei Raumtemperatur durchgeführt. Zur Erhöhung der Reaktionsgeschwindigkeit können jedoch auch erhöhte Temperaturen angewendet verden. Die Umsetzung verläuft nach folgendem Reaktionsschema:

x,  $x^1$ ,  $R_2$  und n haben die vorstehende Bedeutung.

Die Verbindungen der allgemeinen Formeln VII bis X, XII, XV und XVII bis XIX sind größtenteils bekannt und werden in an sich bekannter Weise hergestellt.

Die Beispiele erläutern die Erfindung.

#### 3-Indolvlthiol

240 Teile Methanol werden mit 23,4 Teilen Indol, 15,2 Teilen Thioharnstoff sowie 1 n Kaliumjodidlösung und Jod in solcher Menge versetzt, daß jeder Reaktionsteilnehmer in einem Äquivalent pro Äquivalent Indol vorliegt. Das Gemisch wird 16 Stunden gerührt. Danach wird das Lösungsmittel unter vermindertem Druck abdestilliert. Es hinterbleibt S-/3-Indolyl/-isothiuroniumjodid in farblosen Kristallen vom F. 214 bis 216°C. Die Verbindung wird mit überschüssiger konzentrierter Natronlauge und 10 Minuten unter Stickstoff als Schutzgas auf 80°C erhitzt und anschließend auf Raumtemperatur abgekühlt. Es wird die entsprechende Lösung des Natriumsalzes von 3-Indolylthiol erhalten. Die Lösung wird mit verdünnter Salzsäure neutralisiert. Hierbei fällt das reine 3-Indolylthiol aus, das abfiltriert

#### .609828/0988

und getrocknet wird. F. 100 bis 101°C.

## Beispiel 2

Gemäß Beispiel 1, jedoch unter Verwendung äquivalenter Mengen der entsprechend substituierten Indole, werden folgende 3-Indolylthiole hergestellt:

Gegebenenfalls kann die erhaltene Lösung des Natriumsalzes der 5-Indolylthioleals solche in die nächste Stufe eingesetzt werden.

#### Beispiel 3

### 3-Indolylthioacetonitril

Die gemäß Beispiel 1 hergestellte Lösung des Natriumsalzes von 5-Indolylthiol wird mit 12,1 Teilen Chloracetonitril und 70 Teilen Diäthyläther versetzt. Das Gemisch wird 16 Stunden unter Stickstoff als Schutzgas gerührt. Danach wird die Ätherlösung abgetrennt. Die wäßrige Lösung wird mit 400 Teilen Dichlormethan und sodann mit 140 Teilen Diäthyläther extrahiert. Die organischen Lösungen werden vereinigt, mit verdünnter Natronlauge gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und unter vermindertem Druck eingedampft. Es hinterbleibt ein brauner kristalliner Foststoff. Nach Umkristallisation aus einem Gemisch von Methanol und Isopropanol wird die Titelverbindung vom F. 52 bis 54,5°C erhalten.

#### Beispiel 4

Gemäß Beispiel 3, jedoch unter Verwendung äquivalenter Mengen der in Beispiel 2 erhaltenen Natriumsalze von 3-Indolylthiolen, werden folgende 3-Indolylthioalkylnitrile hergestellt:

Gegebenenfalls können die erhaltenen 3-Indolylthioacetonitrile als Lösung in die nächste Stufe eingesetzt werden.



## Beispiel !

# 1-Methylindol-3-ylthicacetonitril

Das in Beispiel 3 erhaltene 5-Indolylthioacetonitril wird in 100 Teilen Diäthyläther gelöst und mit dem gleichen Volumen 50prozentiger Hatronlauge versetzt. Sodann wird das Gemisch mit 2 Teilen Benzyltriäthylammoniumchlorid und hierauf unter Kühlung mit 56,8 Teilen Methyljodid versetzt. Das Gemisch wird verschlossen etwa 16 Stunden gerührt. Danach wird die erhaltene Lösung mit 500 Teilen Diäthyläther und 650 Teilen Dichlormethan extrahiert. Die Extrakte werden zweimal mit verdünnter Natronlauge und einmal mit Kochsalzlösung gewaschen und über Kaliumcarbonat getrocknet. Sodann werden die Extrakte voreinigt, und das Lösungsmittel wird unter verminderten Druck abdestilliert. Es hinterbleibt die Titelverbindung als Rohprodukt, die aus einem Gemisch von Methanol und Isopropanol umkristallisiert wird. F. 92,5 bis 93,5°C.

## Beispiel 6

Gemäß Beispiel 5, jedoch unter Verwendung der entsprechenden, in 1-Stellung unsubstituierten 3-Indolylthioacetonitrile, werden die in der 1-Stellung substituierten 3-Indolylthioacetonitrile erhalten.

x	<u>x</u> 1 <u>R</u> 1	. R <sub>2</sub>	F., °C
н	н с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	H,	37,5-39
н	н 1-с3н7	H \	Öl
н.	н -сн <sub>3</sub>	-сн <sub>3</sub>	133-138
H	, <sup>H</sup> . –(	.∵.H	Ö1
H	H -CH2C6H5	н .	Öl
H	H -CH2CH2OCH3	н	Ö1
H	н -сн₂	H	Öl
н	H - <u>n</u> -C <sub>8</sub> H <sub>17</sub>	н	Öl
H	н -сн <sub>2</sub> -	н	Öl
н	H −CH_CH=CH		45-47
H	222	. н	
n	-C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	н.	
н	H -Cl	H.	
H	н -О-осн <sup>3</sup>	н	
н.	н -сн <sub>2</sub> -С	н	•.•

609828/0988

BNSDQciD: <DE\_\_\_2559211A1\_L>

#### Beispiel 7

# 3-/(2-Aminoäthyl)-thio/-1-methylindol-fumarat

Eine Lösung von 45 Teilen 1-Methylindol-3-ylthicacetonitril in 80 Teilen Tetrahydrofuran wird unter Kühlung langsam mit 415 Teilen einer 1 molaren Lösung von Diboran in Tetrahvdrofuran versetzt. Das erhaltene Gemisch wird 16 Stunden unter Feuchtigkeitsausschluß gerührt. Sodann werden weitere 112,5 Teile Diboran zugesetzt, und das Gemisch wird weitere 16 Stunden gerührt. Die erhaltene Lösung wird unter Rühren langsam mit verdünnter Salzsäure versetzt, bis die Wasserstoffentwicklung aufhört. Dies erfordert etwa 6 Stunden. Sodann wird die Lösung mit 1 n Natronlauge alkalisch gemacht. Die alkalische Lösung wird dreimal mit jeweils 150 Teilen Diäthyläther extrahiert. Die vereinigten Ätherextrakte werden dreimal mit verdünnter Natronlauge und einmal mit Kochsalzlösung gewaschen, über Kaliumcarbonat getrocknet und sodann auf die Hälfte ihres Volumens eingeengt. In die erhaltene Lösung wird Chlorwasserstoffgas eingeleitet. Dabei fällt das Hydrochlorid aus. Nach Umkristallisation aus einem Gemisch von Methanol und Äthylacetat wird die Titelverbindung als Hydrochlorid vom F. 159 bis  $160.5^{\circ}\mathrm{C}$  erhalten.

Zur Herstellung des Fumarats wird die konzentrierte Ätherlösung weiter eingeengt und das erhaltene gelbe Öl in Methanol aufgenommen und mit einer Lösung von 9 Teilen Fumarsäure in Methanol versetzt. Sodann wird das Lösungsmittel langsam abdestilliert und gleichzeitig Isopropanol zugegeben. Das entstandene Fumarat wird aus einem Gemisch von Methanol und Isopropanol umkristallisiert. F. 169°C (Zers.).

#### Beispiel 8

Gemäß Beispiel 7, jedoch unter Verwendung der entsprechenden 3-Indolylthioacetonitrile, werden folgende 3-/(2-Aminoäthyl)-thio/-indole hergestellt:

$$\underset{x_1}{\text{SCH}_2\text{CH}_2\text{NH}_2} \cdot \text{Säure}$$

BNSDCx:iD: <DE\_\_\_2559211A1\_l\_>

		2	

	. <u>x</u>	<u>x</u> 1 .	<u>R</u> 1	<u>R2</u>	<u>säure</u>	F., OC.
	H	н	H .	н	HCI	212-215
5-	СН_0-	H	н .	н	HC1	192-196
	н	н	с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	н	1/2C4H4O4	181-182
	Н	H	.1-c <sub>3</sub> H <sub>7</sub>	Ĥ ·	с <sub>4</sub> н <sub>4</sub> о <sub>4</sub>	176-177,5
	H <sub>.</sub> .	н .	-сн <sub>3</sub>	-cH <sup>3</sup>	HCl	161-165
	н .	н .	н	-с <sub>6</sub> н <sub>5</sub>	<u>.</u> .	125-126,5
5-	· C1· ,	H	н	н	HCJ	245-247,5 (Zers.)
- 5-	· c <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	н	н	: Ħ	HCl	197-198°
	H	н	н .	сн <sub>3</sub> сн <sub>3</sub>	· -	124-127 <sup>0</sup>
	н.	н	н	-C1		•
	H.	н	н	сн <sub>3</sub> ос1	-	
	н	H .	н		-	
5-	Cl	н .	сн3	н		

5-Br H 7-CH3 H Н Н -n-C3H7 н 1/2C4H4O4 159,5-160,5 -CH2CH=CH2 H C4H4O4 158-159° н -CH2C6H5 Ħ C4H4O4 183-185° -CH2C(CH3)=CH2 Н C4H4O4 151,5-153

#### Beispiel 9

#### 3-(2-Aminopropylthio)-indol

Eine Lösung von 4,9 Teilen des gemäß Beispiel 1 hergestellten 3-Indolylthiols in 24 Teilen wasserfreiem Methanol wird mit 1.71 Teilen Propylenimin versetzt. Das Gemisch wird unter Stickstoff als Schutzgas 40 Minuten gerührt. Danach wird das Methanol unter vermindertem Druck abdestilliert, der Rückstand in Diäthyläther gelöst und die Ätherlösung dreimal mit jeweils 50 Teilen 1 n Salzsäure extrahiert. Die vereinigten salzsauren Extrakte werden mit 180 Teilen Diäthyläther gewaschen und sodann mit 2 n Natronlauge alkalisch gemacht. Die wäßrig-alkalische Lösung wird sodann dreimal mit jeweils 60 Teilen Diäthyläther extrahiert. Die vereinigten Ätherextrakte werden zweimal mit jeweils 50 Teilen 1 n Natronlauge und einmal mit Kochsalzlösung gewaschen und über Kaliumcarbonat getrocknet. Die Ätherlösung wird unter vermindertem Druck eingedampft. Der kristalline Rückstand wird in Äthylacetat gelöst und zur Entfärbung mit Aktivkohle versetzt. Danach wird die Aktivkohle abfiltriert. Aus dem Filtrat kristallisiert das Rohprodukt aus. Nach Umkristallisation aus Benzol wird die reine Titelverbindung vom F. 110,5 bis 112,5°C erhalten.

#### Beispiel 10

Gemäß Beispiel 9, jedoch unter Verwendung einer entsprechenden Menge Aziridin, wird das 3-√(2-Aminoäthyl)-thio√-indol vom F. 87 bis 89°C erhalten.

#### Beispiel 11

## 3-/(3-Aminopropyl)-thio/-indol

Eine gemäß Beispiel 1 aus 63,8 Teilen 3-Indolylthiuroniumjodid hergestellte wäßrig-alkalische Lösung von 3-Indolylthiol wird unter Rühren tropfenweise mit einer wäßrigen Lösung von 13,0 Teilen 3-Chlorpropylamin-hydrochlorid versetzt. Das Gemisch wird weitere 5 Stunden unter Stickstoff als Schutzgas gerührt und danach mit 280 Teilen Diäthyläther extrahiert. Der Ätherextrakt wird dreimal mit jeweils 150 Teilen 1 n Natronlauge und einmal mit Kochsalzlösung gewaschen, über Kaliumcarbonat getrocknet und eingedampft. Der ölige Rückstand kristallisiert beim Stehen. Das Produkt wird aus Äthylacetat und sodann aus Benzol unter Zusatz einer geringen Henge Aktivkohle umkristallisiert. Es wird die reine Titelverbindung vom F. 72,5 bis 73,5°C erhalten.

#### Beispiel 12

2-/2-(1-Methyl-2-imidazolinylamino)-äthylthio/-indolfumarat
Eine Lösung von 25,8 Teilen 1-Methyl-2-methylthio-2-imidazolinhydrochlorid und 19,2 Teilen gemäß Beispiel 9 hergestelltes
3-/(2-Aminoäthyl)-thig/-indol in 160 Teilen Isopropanol wird
unter Lichtausschluß 18 Stunden unter Rückfluß gekocht. Danach
wird das Reaktionsgemisch unter vermindertem Druck eingedampft.
Das zurückbleibende gelbe Öl wird mit 90 Teilen 2 n Natronlauge
versetzt und das erhaltene Gemisch mit 400 Teilen Dichlormethan
extrahiert. Der Dichlormethanextrakt wird zweimal mit verdünnter
Natronlauge und einmal mit Kochsalzlösung gewaschen, über Kaliumcarbonat getrocknet und unter vermindertem Druck eingedampft. Es hinterbleibt das rohe kristalline 3-/2-(1-Methyl-2-

imidazolinylamino)-äthylthio7-indol, das durch Auflösen in heißem Methanol und Zusatz einer Lösung von 10,8 Teilen Fumarsäure in Methanol in das Fumarat überführt wird. Durch Zusatz von Isopropanol und Abkühlen kristallisiert das Fumarat aus der Lösung aus. Nach zweimaliger Umkristallisation aus einem Gemisch von Methanol und Isopropanol wird die Titelverbindung von F. 198,5°C (Zers.) erhalten.

#### Beispiel 15

Gemäß Beispiel 12, jedoch unter Verwendung äquivalenter Hengen der entsprechenden Alkylthioimidazoline und der entsprechenden 3-(Aminoalkylthio)-indole, werden die Verbindungen folgender allgemeiner Formel erhalten:

#### Beispiel 14

#### O-Athyl-N-methylpyrrolidonium-fluoborat

Eine Lösung von 7,76 Teilen Epichlorhydrin in 14 Teilen wasserfreiem Diäthyläther wird langsam mit einer Lösung von 15,9 Teilen Bortrifluorid-ätherat in 14 Teilen wasserfreiem Diäthyläther versetzt. Das Gemisch wird sodann unter Feuchtigkeitsausschluß 3 1/2 Stunden gerührt. Danach wird der äther vom entstandenen festen Triäthyloxonium-tetrafluoborat dekantiert. Das Produkt wird zweimal mit wasserfreiem Diäthyläther gewaschen und sodann im Stickstoffstrom getrocknet.

Das getrocknete Produkt wird in 25 Teilen wasserfreiem Dichlormethan gelöst und mit einer Lösung von 8,32 Teilen N-Methyl-2-pyrrolidon in 26 Teilen wasserfreiem Dichlormethan versetzt. Sodam wird das Gemisch unter Feuchtigkeitsausschluß 6 Stunden gerührt. Es wird die Titelverbindung erhalten. Die Verbindung kann durch Verdampfen des Lösungsmittels isoliert werden, sie wird jedoch vorzugsweise ohne vorherige Isolierung in Lösung verwendet.

#### Beispiel 15

Gemäß Beispiel 14, jedoch unter Verwendung äquivalenter Mengen des entsprechenden Fyrrolidons oder Piperidons, werden folgende Fluoborate erhalten:

609828/0988

R <sub>4</sub>	R <sub>5</sub>	<u>m</u>
Ħ	н :	1
сн <sub>3</sub>	с <sub>6</sub> н <sub>5</sub>	. 1
снз	Н	2
снз	-СН3	1
сн <sub>3</sub> -	C1 C1	. 1
с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	н	1
-c <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	н	1
-{O}-c1	H	1
-сн <sub>2</sub> с <sub>6</sub> н <sub>5</sub>	н	1 .
-CH2 C1	<b>. H</b>	1
	н	1
-сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> он	н	1
-CH <sub>2</sub> CH=CH <sub>2</sub>	н	1
-сн <sub>2</sub> с≡сн	Н	1 .

#### Beispiel 16

3-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-indol Eine Suspension von 16,0 Teilen gemäß Beispiel 7 hergestelltem 3-/(2-Aminoathyl)-thio/-indol-hydrochlorid in Natronlauge wird nit 230 Teilen Benzol extrahiert. Der Benzolextrakt wird mit 1 n Natronlauge und Kochsalzlösung gewaschen und über Kaliumcarbonat getrocknet. Sodann wird das Benzol unter vermindertem Druck abdestilliert und das zurückbleibende rote Öl in 60 Teilen wasserfreiem Dichlormethan gelöst. Die erhaltene Lösung wird zu der gemäß Beispiel 14 hergestellten Lösung des Fluoborats gegeben, und das Gemisch wird 18 Stunden unter Feuchtigkeitsausschluß gerührt. Die erhaltene braune Lösung wird sodann zweimal mit 60 Teilen 20prozentiger Natronlauge extrahiert und über Kaliumcarbonat getrocknet. Hierauf wird das Dichlormethan unter vermindertem Druck abdestilliert. Es hinterbleibt die rohe freie Base der Titelverbindung, die aus Isopropanol umkristallisiert wird. Die reine Titelverbindung schmilzt bei 143,5 bis 145,5°C.

#### Beispiel 17

Gemäß Beispiel 16, jedoch unter Verwendung äquivalenter Mengen der entsprechenden 3-(Aminoalkylthio)-indol-hydrohalogenide und der gemäß Beispiel 14 oder 15 hergestellten entsprechenden Fluoborate werden folgende Verbindungen hergestellt:

3-/3-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-propylthio/-indol-hydrochlorid, F. 216,5 bis 218,5°C;

3-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-propylthio/-indol,
F. 178,5 bis 180°C;

2559211

3-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-1-methylindol-Halbsalz der 2-Butendicarbonsäure, F. 186 bis 169°C; 5-Methoxy-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenemino)-athylthio/indol, F. 154 bis 157°C (im Mörser zerrieben): 1-Athyl-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthio7indol-cyclohexansulfamat, F. 113.5 bis 115.5°C: 3-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthio/-2-methylindol, F. 167 bis 168,5°C (im Mörser zerrieben); 1,2-Dimethyl-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthio/indol-2-butendicarboxylat, F. 149 bis 150°C: 3-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthio/-2-phenylindol, F. 181 bis 183.5°C: 5-Chlor-3-2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthio/indol, F. 164.5 bis 165.5°C: 3-/2-(1-Methyl-4-phenyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthio/indol, F, 162 bis 163°C: 3-/2-(1-Methyl-2-piperidinylidenamino)-athylthio/-indolsaccharinat, F. 124 bis 124.5°C: 3-/2-(2-Pyrrolidinylidenamino)-athylthio/-indol-saccharinat, F. 144 bis 142°C: 3-/4-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-butylthiq/-indol-2-butendicarboxylat, F. 172,5 bis 173,5°C; 1-(1-Methyläthyl)-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)äthylthio/-indol, F. 82 bis 84°C; 5-Athyl-3-2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthio/indol, F. 131,5 bis 132.5°C: 2-(3-Nethyl-5-chlorphenyl)-3-2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio7-indol;

- 2-(4-äthoxyphenyl)-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)äthylthiq/-indol;
- 3-/2-(1-\(\frac{1}{2}\)+\(\frac{1}{2}\)-\(\frac{1}{2}\)-\(\frac{1}{2}\)-\(\frac{1}{2}\)+\(\frac{1}{2}\)-\(\frac{1}{2}\)-\(\frac{1}{2}\)+\(\frac{1}\)+\(\frac{1}{2}\)+\(\frac{1}{2}\)+\(\frac{1}{2}\)+\(\frac{1
- $3-\sqrt{2}-(1-\text{Methyl-}4-p-\text{tolyl-}2-\text{pyrrolidinylidenamino})-\text{athylthiq/-indol};$
- 3-/2-(1-Methyl-4-(3,4-dichlorphenyl)-2-pyrrolidinylidenamino)äthylthiq/-indol;
- 3-[2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio7-1-benzylindol-cyclohexylsulfamat-monohydrat, F. 135 bis 154°C;
- 5-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthiq/-1-(2-methoxy-äthyl)-indol-cyclohexylsulfamat, F. 107,5 bis 109°C;
- 1-Cyclopentyl-3-/2-(1-methyl)-2-pyrrolidinylidenamino)-äthyl-thio/-indol-benzoat, F. 108,5 bis 110°C;
- 1-(2-Furanylmethyl)-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)äthylthiq/-indol-2-butendicarboxylat, F. 167 bis 168,5°C;
- 1-Cyclopropylmethyl-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-
- äthylthio7-indol-2-butendicarboxylat, F. 133 bis 134°C;
- 3-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthiq/-1-(2-propenyl)-indol-cyclohexylsulfamat, F. 105 bis 107,5°C;
- 3-/2-(1-Nethyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthie/-1-(n-octyl)-indol-fumarat, F. 98 bis 100°C;
- 3-\(\bar{2}\)-(1-\text{Nethyl-2-pyrrolidinylidenamino}\)-athylthio\(\bar{7}\)-1-phenylindol-cyclohexylsulfamat;
- 1-(4-Chlorpheny1)-3-/2-(1-methy1-2-pyrrolidinylidenamino)-athy1-thio/-indol-benzoat;
- 1-(4-Chlorbenzyl)-3-\(\int\_2\)-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)\[
  \text{athyl thio}\)/-indol-benzoat;

2559211

- 1-(3,4-Dimethoxyphenyl)-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-indol-benzoat;
- 3-\(\int\_{\text{-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthio}\)^-1-(2-propinyl)-indol-cyclohexylsulfamat, F. 114,5 bis 115,5°C;
- 5,6-Dimethoxy-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthyl-thio/-indol;
- 2-Benzyl-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-indol;
- 2-(4-Chlorbenzyl)-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)äthylthio/-indol;
- 3-{2-/1-(Dimethylamino)-äthylidenamino/-äthylthio}-indol-cyclohexylsulfamat, F. 174 bis 176,5°C;
- 5-Brom-3-\bar{2}-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-\text{äthylthio}/-indol;
- 3-/2-(1-Phenyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthio/-indol;
- 3-\(\bar{2}\)-(1-(4-Chlorphenyl)-2-pyrrolidinylidenamino)-\(\bar{u}\)-thylthio\(\bar{f}\)-indol:
- 3-2-(1-Benzyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthio7-indol;
- 3-/2-(1-(4-Chlorbenzyl)-2-pyrrolidinyldenamino)-äthylthio/-indol:
- 3-/2-(1-Cyclopentyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio7-indol:
- 3-{2-/1-(2-Hydroxyäthyl)-2-pyrrolidinylidenamino/-äthylthio}-indol;
- 3-{2-/1-(2-Propenyl)-2-pyrrolidinylidenamino/-athylthio}-indol;
- 3-{2-/1-(2-Propinyl)-2-pyrrolidinylidenamino/-athylthio}-indol;
- $1-(2-\texttt{Methyl-2-propenyl})-3-\underbrace{/2-(1-\texttt{methyl-2-pyrrolidinyliden-})}$
- amino)-äthylthio/-indol, F. 126,5 bis 128°C;
- 7-Nethyl-3- $\sqrt{2}$ -(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthio/-indol:

2559211

3-\(\int\_2\)-(1-Nethyl-2-pyrrolidinylidenamino)-\(\attribut{athylthio}\)-1-propylindol-2-naphthalinsulfonat, F. 98,5 bis 100,5°C;
3-\(\int\_2\)-1-(2-Propenyl)-2-pyrrolidinylidenamino\(\int\_3\)-\(\attribut{athylthio}\)-\(

### Beispiel 18

5-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-indol Eine Lösung von 23,8 Teilen N-Methyl-2-pyrrolidinon in 450 Teilen wasserfreien Benzol wird tropfenweise mit einer Lösung von 55,7 Teilen Phosphoroxychlorid in 70 Teilen wasserfreiem Benzol versetzt. Die erhaltene farblose Lösung wird unter Stickstoff als Schutzgas 2 Stunden unter Rückfluß erhitzt. Die erhaltene gelbe Lösung wird auf Raumtemperatur abgekühlt und innerhalb 20 Minuten tropfenweise mit einer Lösung von 38,4 Teilen 3-√(2-Aminoathyl)-thio√-indol in 90 Teilen wasserfreiem Benzol versetzt. Das Gemisch wird unter Stickstoff als Schutzgas 4 1/2 Stunden unter Rückfluß erhitzt und sodann 18 Stunden bei Raumtemperatur stehengelassen. Danach wird das Reaktionsgemisch , mit 300 Teilen Wasser und 120 Teilen 50prozentiger Natronlauge alkalisch gemacht und auf dem Dampfbad erwärmt, bis der ölige Komplex vollständig zersetzt ist. Die Benzolschicht wird abgetrennt und die wäßrige Lösung zweimal mit Diäthyläther extrahiert. Die Ätherextrakte werden vereinigt, über Kaliumcarbonat getrocknet und unter vermindertem Druck eingedampft. Es hinterbleibt ein öliger Feststoff, der zweimal aus einem Gemisch von Isopropanol und Pentan umkristallisiert wird. Es wird die Titelverbindung vom F. 143 bis 144°C erhalten.

( )

#### Beispiel 19

2-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-indol
Das gemäß Beispiel 14 erhaltene Produkt wird mit einer Lösung
von 4,27 Teilen 2-Aminoäthanol in 260 Teilen Dichlormethan
versetzt und 16 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird
das Lösungsmittel abdestilliert. Es hinterbleibt das Rohprodukt
als Fluoborat. Das Fluoborat wird in die freie Base überführt,
die ihrerseits in das 2-(Pyrrolidinylidenamino)-äthanol-perchlorat vom F. 67 bis 69°C überführt wird.

Eine Lösung von 3,5 Teilen der freien Base in 130 Teilen wasserfreiem Chloroform wird bei 0°C innerhalb 15 Minuten unter Stickstoff als Schutzgas mit 8,4 Teilen Thionylchlorid tropfenweise versetzt. Danach wird das Gemisch auf Raumtemperatur erwärmt und 16 Stunden gerührt. Schließlich wird das Gemisch 30 Minuten unter Stickstoff als Schutzgas unter Rückfluß gekocht. Danach wird das Chloroform und überschüssiges Thionylchlorid unter vermindertem Druck abdestilliert. Es hinterbleibt das Rohprodukt, das in Dichlormethan gelöst wird. Die Lösung wird mit 6 n Natronlauge kräftig verrührt. Danach wird die Dichlormethanschicht abgetrennt, über Kaliumcarbonat getrocknet und filtriert. Das Filtrat wird unter vermindertem Druck eingedampft. Es hinterbleibt das 2-(Chloräthylimino)-pyrrolidin.

Eine alkalische Lösung von gemäß Beispiel 1 aus 7,65 Teilen 3-Indolylthiuroniumjodid hergestelltem 3-Indolylthiol wird zweimal mit 175 Teilen Diäthyläther gewaschen. Sodann wird die wäßrige Lösung unter Stickstoff als Schutzgas mit einer Lösung des auf die vorstehend beschriebene Weise hergestellten 2-(Chloräthylimino)-pyrrolidins in Diäthyläther versetzt und 16 Stunden
bei Raumtemperatur gerührt. Zum Ersatz des verdampften Diäthyläthers wird Dichlormethan zugegeben. Die organische Lösung wird
abgetrennt und die wäßrige Lösung mit Dichlormethan extrahiert.
Die vereinigten organischen Lösungen werden über Kaliumcarbonat getrocknet, filtriert, und das Filtrat wird unter vermindertem Druck eingedampft. Es hinterbleibt das Produkt als bernsteinfarbenes Öl, das beim Ankratzen langsam kristallisiert. Das Produit wird aus einem Gemisch von Isopropanol und Petroläther
umkristallisiert. Es wird das reine 3-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthig/-indol erhalten.

Das IR-Absorptionsspektrum des reinen Produkts ist mit einer authentischen Probe identisch, die nach einem Alternativverfahren herzestellt wurde.

#### Beispiel 20

# 5-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylsulfinyl/-indolhemifumarat-hydrat

Eine Lösung von 8,7 Teilen der Verbindung von Beispiel 19 in 70 Teilen Methanol wird mit 8,2 Teilen Natriummetaperjodat und 3,5 Teilen Wasser unter Rühren versetzt. Danach wird das Gemisch 6 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Das auskristallisierte Natriumjodat wird abfiltriert und mit Methanol ausgewaschen. Die Waschlösung wird mit dem Filtrat vereinigt und das Gemisch mit einer Lösung von Fumarsäure in Nethanol angesäuert. Sodann wird das Methanol abdestilliert und gleichzeitig wird Isopropanol zugegeben. Die Titelverbindung kristallisiert als Rohprodukt

aus. Nach Umkristallisation aus einem Gemisch von Methanol und Aceton schmilzt die reine Titelverbindung bei 154,5 bis 157,5°C.

#### Beispiel 21

#### 3-(2-Aminoäthyl)-thioindol-hydrochlorid

Eine Lösung von 1,17 Teilen Indol und 1,13 Teilen 2-Aminoäthvlmercaptan in 12 Teilen Methanol wird unter Stickstoff als Schutzgas langsam mit 11 Teilen einer 1 molaren wäßrigen Jodlösung versetzt und 1 Stunde gerührt. Danach wird das Methanol unter vermindertem Druck abdestilliert, der Rückstand mit 2 Teilen konzentrierter Salzsäure angesäuert und die erhaltene wäßrige Lösung mit Diäthyläther extrahiert. Die Suspension der wäßrigen Lösung und der Feststoffe wird sodann mit Natronlauge alkalisch gemacht und zweimal mit Diäthyläther extrahiert. Die vereinigten Ätherextrakte werden einmal mit Kochsalzlösung gewaschen und über Kaliumcarbonat getrocknet. Sodann wird der Äther unter vermindertem Druck abdestilliert. Es hinterbleibt die freie Base, d. h. das 3-(2-Aminoathyl)-thioindol als orangefarbenes Öl. Das Öl wird in einem Gemisch von Diäthyläther und Methanol gelöst, und in die Lösung wird Chlorwasserstoffgas eingeleitet. Es wird das kristalline Hydrochlorid der Titelverbindung erhalten. F. 212 bis 215°C.

### Beispiel 22

# 3-/2-(1-Methyl-2-hexahydroazaoinylidenamino)-äthylthio/-indol-2-butendicarboxylat

Eine Lösung von 6,1 g (48 mMol) N-Methylcaprolactam in 15 ml wasserfreiem Methylenchlorid wird zu einer aus 9,1 g (64 mMol)

Bortrifluorid-Etherat und 4,45 g (48 miol) Epichlorhydrin hergestellten Lösung von Triäthyloxonium-fluoborat gegeben, und das Gemisch wird 2 1/2 Stunden unter Feuchtigkeitsausschluß gerührt. Sodann wird eine Lösung von 7,7 g (40 miol) 3-(2-Anino-athylthio)-indol in 20 ml wasserfreiem Methylenchlorid zugegeben, und das Gemisch wird 72 Stunden bei Raumtemperatur unter Feuchtigkeitsausschluß gerührt. Nach Zusatz des gleichen Volumens Nethylenchlorid wird die Lösung mit 70 ml 1 n Natronlauge, mit Wasser und Kochsalzlösung gewaschen und über Kaliumcarbonat getrocknet. Danach wird die Lösung filtriert und das Filtrat unter vermindertem Druck eingedampft. Es hinterbleiben 8,6 g eines orangefarbenen öls, das sich verfestigt. Das ölwird mit Fumarsäure in die Titelverbindung überführt. Die erhaltenen weißen Kristalle schmelzen bei 128 bis 130°C.

## Beispiel 23

# 5-/2-(1-Methyl-1,4,5,6-tetrahydropyrimidin-2-ylidenamino)-äthylthio/-indol-2-butendicarboxylat

Eine Lösung von 18,9 g (75,3 mMol) 1-/2-(Indol-2-ylthio)-äthyl/thioharnstoff in 80 ml Aceton wird mit 10,8 g Nethyljodid versetzt und 3 1/2 Stunden unter Feuchtigkeitsausschluß bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird das Aceton unter vermindertem
Druck abdestilliert. Es hinterbleibt ein orangefarbenes 01.
13,5 g (35 mMol) dieses 01s werden in 100 ml wasserfreiem Dimethylsulfoxid gelöst und unter Rühren mit 3,08 g (35 mMol)
N-Methyl-1,3-diaminopropan versetzt und erhitzt. Nach 1 Stunde
und 40 Minuten erreicht die Temperatur 125°C, und das Gemisch
wird eine weitere Stunde bei dieser Temperatur erhitzt. Hierauf

wird das Lösungsmittel unter vermindertem Druck abdestilliert. Der ölige Rückstand wird in 50 ml Methylenchlorid aufgenommen und unter Kühlung mit einer Lösung von 2 ml konzentrierter Ammoniaklösung in 25 ml Wasser versetzt. Die Lösung wird mit Kochsalzlösung gewaschen, über Natriumcarbonat getrocknet und unter vermindertem Druck einzedampft. Es werden 6,0 g der freien Base als braunes öl erhalten, das in das Fumarat überführt wird. Nach Umkristallisation aus einem Gemisch von Methanol und Isopropanol werden gelblich-weiße Kristalle der Titelverbindung vom F. 212 bis 213°C erhalten.

#### Beispiel 24

# 2-(2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-#thylthio7-indol-secoharinat

Eine Lösung von 25 g (198 mNol) Oxindol in 500 ml wasserfreiem Benzol werden mit 25 g Seesand versetzt. Das Gemisch wird unter Rühren mit 8,85 g (40 mNol) Phosphorpentasulfid versetzt und 80 Minuten unter Rückfluß erhitzt. Danach wird das Gemisch abgekühlt, filtriert und der Filterrückstand mit 300 ml Benzol gewaschen. Das Filtrat und die Waschlösung werden unter vermindertem Druck eingedampft. Es hinterbleiben 19,0 g (68 % d. Th.) eines gelben Feststoffs, der aus Methanol umkristallisiert wird. Ausbeute 11,6 g (41 % d. Th.) gelbes kristallines Indolin-2-thion.

Eine Lösung von 26,4 g (0,35 Mol) Chloracetonitril in 200 ml · Pyridin wird unter Rühren mit 11,0 g (74 mMol) Indolin-2-thion versetzt. Wach 1 Stunde wird das Pyridin-hydrochlorid abfil-

triert und das Filtrat unter vermindertem Druck eingedampft. Es hinterbleibt ein orengefarbenes öliges Produkt. Restliches Pyridin wird als azeotrop siedendes Gemisch mit Wasser abdestilliert. Das öl wird mit einem Gemisch von Diäthyläther und Wasser extrahiert. Der ätherextrakt wird zweimal mit Kochsalzlösung gewaschen, über Magnesiumsulfat getrocknet und unter vermindertem Druck eingedampft. Es hinterbleiben 13,5 g eines gelblichen Feststoffs, der aus einem Gemisch von äthylacetat und Cyslohexan unkristallisiert wird. Ausbeute 10,0 g weißes,

Eine Lösung von 6,9 g (52 mMol) Aluminiumtrichlorid und 1,98 g (52 mNol) Lithiumaluminiumhydrid in 257 ml wasserfreiem Diäthyläther wird mit einer Lösung von 9,8 g (52 mNol) des Acetonitrils in 50 ml wasserfreiem Diathyläther versetzt und 2 Stunden bei Raumtemperatur gerührt. Danach wird das Reaktionsgemisch innerhalb 3 Stunden mit insgesamt 10 g 50prozentiger Natronlauge und 2 ml Wasser versetzt und die erhaltene Lösung 16 Stunden gerührt. Hierauf wird die Ätherlösung von den Feststoffen abgetrennt, über Kaliumcarbonat getrocknet und unter vermindertem Druck eingedampft. Es hinterbleiben 5,4 g des Produkts. Die Feststoffe werden nach Zusatz von 2,5 ml Wasser und 10 g 50prozentiger Natronlauge nochmals mit Diäthyläther extrahiert. Der Atherextrakt wird mit den 5,4 g des Produkts vereinigt und über Kaliumcarbonat getrocknet. Die getrocknete Lösung wird filtriert und das Filtrat unter vermindertem Druck eingedampft. Ausbeute 9,0 g 2-(2-Aminoäthylthio)-indol. Das Amin wird mit einer Lösung von Chlorwasserstoff in Diathyläther in das Hydrochlorid

überführt und aus einem Gemisch von Methanol und Isopropanol umkristallisiert. Ausbeute 6,4 g kristallines Hydrochlorid.

Eine Lösung von 3,0 g (15 mNol) 2-(2-Aminoäthylthio)-indol in 30 ml wasserfreiem Methylenchlorid wird zu einer aus 3,42 g (24 mNol) Bortrifluorid-ätherat, 1,69 g (18 mNol) Epichlorhydrin und 1,80 g (18 mNol) N-Kethyl-2-pyrrolidinon hergestellten Lösung des Fluoborats in 15 ml wasserfreiem Methylenchlorid gegeben. Die Lösung wird unter Feuchtigkeitsausschluß 4 Stunden bei Raumtemperatur gerührt, danach einmal mit 1 n Natronlauge und zweimal mit Kochsalzlösung gewaschen und über Kaliumcarbonat getrocknet. Die getrocknete Lösung wird unter vermindertem Druck eingedampft. Es hinterbleiben 3,1 g Rohprodukt, des in das Saccharinat überführt wird. Die cremefarbenen Kristalle schmelzen bei 175 bis 177°C.

#### Beispiel 25

# 3-/2-(1-Methyl-5-phenyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthio/-indol-cyclohexylsulfamat

Eine Lösung von 6,3 g (36 mMol) N-Methyl-5-phenyl-2-pyrrolidinon in 10 ml wasserfreiem Methylenchlorid wird zu einer Lösung von Triäthyloxoniumfluoborat in 20 ml wasserfreiem Methylenchlorid gegeben. Die erhaltene Lösung wird 3 Stunden bei Raumtemperatur unter Feuchtigkeitsausschluß gerührt. Sodann wird eine Lösung von 5,75 g (30 mMol) 3-(2-Aminoäthylthio)-indol in 20 ml wasserfreiem Methylenchlorid zugegeben, und die erhaltene Lösung wird. 3 Tage unter Feuchtigkeitsausschluß gerührt. Hierauf werden 50 ml Methylenchlorid zugegeben, und die Lösung wird mit 50 ml

2559211

1 n Natronlauge, mit Wasser und Kochsalzlösung gewaschen und über Kaliumcarbonat getrocknet. Die getrocknete Lösung wird unter verminderten Druck eingedampft. Es hinterbleibt die freie Base als viskoses Öl, das in das Cyclohexylsulfamat überführt wird. Die weißen Kristalle der Titelverbindung schmelzen bei 190,5 bis 191,5°C.

#### Beispiel 26

Gemäß Beispiel 2, jedoch unter Verwendung einer äquivalenten Menge Chlorbutyronitril, wird das 5-Indolylthiobutyronitril hergestellt. Sodann wird gemäß Beispiel 7 das 3-Indolylthiobutyronitril in das 3-[(4-Aminobutyl)-thio]-indol-2-butendicarboxylat vom F. 166,5 bis 167,5°C überführt.

1. Substituierte Indole der allgemeinen Formel

in der X und X<sup>1</sup> Wasserstoff- oder Halogenatome, niedere Alkyl-, Alkoxy- oder Alkylaminoreste oder Acylaminoreste bedeuten, jedoch X und X<sup>1</sup> nicht gleichzeitig Acylaminoreste darstellen, R<sub>1</sub> ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkyl- oder Alkoxyalkylrest, einen Alkenyl- oder Alkinylrest, einen Cycloalkyl- oder Cycloalkylalkylrest, eine gegobenenfalls substituierte Phenyl- oder Phenylalkylgruppe oder einen heterocyclischen Arylalkylrest, R<sub>2</sub> ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkylrest, eine gegebenenfalls substituierte Phenyl- oder Phenylalkylgruppe, eine Biphenyl- oder Naphthylgruppe oder einen heterocyclischen Arylrest und Z eine Thio-, Sulfinyl- oder Sulfonylgruppe bedeutet, n den Wert 1, 2 oder 3 hat, R<sub>3</sub> ein Wasserstoffatom oder einen niederen Alkylrest und R<sub>4</sub> ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkylrest, einen Hydroxyalkyl- oder Alkenylrest, einen Cycloalkylrest oder eine gegebenenfalls

substituierte Phenyl- oder Phenylalkylgruppe darstellt, A und B B einzeln niedere Alkylreste bedeuten oder A und B zusammen eine Gruppe der Formel

bilden, wobei  $R_5$  ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkylrest oder eine gegebenenfalls substituierte Phenylgruppe und  $R_6$  ein Wasserstoffatom oder einen niederen Alkylrest bedeutet, m den Wert 1 oder 2 hat und wenn m den Wert 2 hat, der Rest  $R_5$  ein Wasserstoffatom darstellt, und ihre Salze mit Säuren.

- 2.  $5-\sqrt{2}-(1-\text{Methyl-}2-\text{pyrrolidinylidenamino})-\text{athylthio}7-\text{indol}$  und seine Salze mit Säuren.
- 3.  $3-\sqrt{3}-(1-\text{Nethyl-}2-\text{pyrrolidinylidenamino})-\text{propylthio}7-\text{indol}$  und seine Salze mit Säuren.
- 4. 3-\(\bar{2}\)-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-propylthio\(\bar{2}\)-indol und seine Salze mit Säuren.
- 5.  $3-\sqrt{2}-(1-\text{Methyl-}2-\text{pyrrolidinylidenamino})-\text{athylthio}\sqrt{-1-\text{me-thylindol}}$  und seine Salze mit Säuren.
- 6. 5-Methoxy-3- $\sqrt{2}$ -(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athyl-thig/-indol und seine Salze mit Säuren.
- 7. 1-äthyl-5-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthie/indol und seine Salze mit Säuren.

# 609828/0988

BNSDCCID: «DF 2559211A1 I >

- 8.  $3-\sqrt{2}-(1-\text{Methyl-2-pyrrolidinylidenamino})-\text{athylthio}/-2-$ methylindol und seine Salze mit Sauren.
- 9. 1,2-Dimethyl-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)- äthylthio/-indol und seine Salze mit Säuren.
- 10. 5-√2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-2-phenyl-indol und seine Selze mit Säuren.
- 11. 3-/2-(1-Methyl-2-imidazolinylamino)-äthylthio/-indol und seine Salze mit Säuren.
- 12. 3-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylsulfinyl/-indol und seine Salze mit Säuren.
- 13. 3-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-1-benzylindol und seine Salze mit Säuren.
- 14. 3-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-1-(2-methoxyäthyl)-indol und seine Salze mit Säuren.
- 15. 1-Cyclopenty1-3-/2-(1-methy1-2-pyrrolidinylidenamino)äthylthio/-indol und seine Salze mit Säuren.
- 16. 1-(2-Furanylmethyl)-3-[2-(1-methyl-2-pyrrolidinyliden-amino)-äthylthio]-indol und seine Salze mit Säuren.

- 17. 1-(Cyclopropylmethyl)-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinyliden-amino)-äthylthio/-indol und seine Salze mit Säuren.
- 18. 3-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-1-(2-propenyl)-indol und seine Salze mit Säuren.
- 19. 3-/2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-1-(n-octyl)-indol und seine Salze mit Säuren.
- 20. 3-{2-/1-(Dimethylamino)-äthylidenamino/}-indol und seine Salze mit Säuren.
- 21. 5-Athyl-3-[2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-athylthio]-indol und seine Salze mit Säuren.
- 22. 3-/2-(1-Methyl-4-phenyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthyl-thio/-indol und seine Salze mit Säuren.
- 23. 5-Chlor- $3-\sqrt{2}$ -(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthyl-thio $\sqrt{2}$ -indol und seine Salze mit Säuren.
- 24. 1-(1-Methyläthyl)-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinylidenamino)äthylthio7-indol und seine Salze mit Säuren.
- 25. 3-/2-(2-Pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-indol und seine Selze mit Säuren.

- 26. 3-/2-(1-Methyl-2-piperidinylidenamino)-äthylthio/-indol und seine Salze mit Säuren.
- 27. 3-[4-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-butylthio7-indol und seine Salze mit Säuren.
- 28. 1-(2-Methyl-2-propenyl)-3-/2-(1-methyl-2-pyrrolidinyliden-amino)-äthylthio/-indol und seine Salze mit Säuren.
- 3-√2-(1-Nethyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-1-propylindol und seine Salze mit Säuren.
- 30. 3-{2-√1-(2-Propeny1)-2-pyrrolidinylidenamino/-äthylthio}indol und seine Salze mit Säuren.
- 31. 3-[2-(1-Nethyl-2-hexahydroazapinylidenamino)-äthylthio]-indol und seine Salze mit Säuren.
- 32. 3-[2-(1-Methyl-1,4,5,6-tetrahydropyrimidin-2-ylidenamino)äthylthio[-indol und seine Salze mit Säuren.
- 33. 2-[2-(1-Methyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio]-indol und seine Salze mit Säuren.
- 54. 3-/2-(1-Methyl-5-phenyl-2-pyrrolidinylidenamino)-äthylthio/-indol und seine Salze mit Säuren.

255921

35. 3-(Aminoalkylmercapto)-indole der allgemeinen Formel III

in der X und X<sup>1</sup> Wasserstoff- oder Halogenatome, niedere Alkyl-, Alkoxy- oder Alkylaminoreste oder Acylaminoreste bedeuten, jedoch X und X<sup>1</sup> nicht gleichzeitig Acylaminoreste darstellen, R<sub>1</sub> ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkyl- oder Alkoxyalkylrest, einen Alkenyl- oder Alkinylrest, einen Cycloalkyloder Cycloalkylalkylrest, eine gegebenenfalls substituierte
Phenyl- oder Phenylalkylgruppe oder einen heterocyclischen
Arylalkylrest, R<sub>2</sub> ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkylrest, eine gegebenenfalls substituierte Phenyl- oder Phenylalkylgruppe, eine Biphenyl- oder Naphthylgruppe oder einen heterocyclischen Arylrest und R<sub>3</sub> ein Wasserstoffatom oder einen
niederen Alkylrest bedeutet, n den Wert 1, 2 oder 3 hat und
mindestens einer der Reste R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, X und X<sup>1</sup> eine andere Bedeutung als ein Wasserstoffatom besitzt, wenn n den Wert 1 hat,
und ihre Salze mit Säuren.

36. Arzneimittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an einer Verbindung gemäß Anspruch 1 oder 35 und üblichen Trägerstoffen und/oder Verdünnungsmitteln und/oder Hilfsstoffen.

# 37. Verfahren zur Herstellung substituierter Indole der allgemeinen Formel

in der X und X<sup>1</sup> Wasserstoff- oder Halogenatome, niedere Alkyl-, Alkoxy- oder Alkylaminoreste oder Acylaminoreste bedeuten, jedoch X und X<sup>1</sup> nicht gleichzeitig Acylaminoreste darstellen, R, ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkyl- oder Alkoxyalkylrest, einen Alkenyl- oder Alkinylrest, einen Cycloalkyl- oder Cycloalkylalkylrest, eine gegebenenfalls substituierte Phenyl- oder Phenylalkylgruppe oder einen heterocyclischen Arylalkylrest, R, ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkylrest, eine gegebenenfalls substituierte Phenyl- oder Phenylalkylgruppe, eine Biphenyl- oder Naphthylgruppe oder einen heterocyclischen Arylrest und Z eine Thio-, Sulfinyl- oder Sulfonylgruppe bedeutet, n den Wert 1, 2 oder 3 hat,  $R_3$  ein Wasserstoffatom oder einen niederen Alkylrest und R, ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkylrest, einen Hydroxyalkyl- oder Alkenylrest, einen Cycloalkylrest oder eine gegebenenfalls substituierte Phenyl- oder Phenylalkylgruppe darstellt, A und

B einzeln niedere Alkylreste bedeuten oder A und B zusammen eine Gruppe der Formel

bilden, wobei R5 ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkylrest oder eine gegebenenfalls substituierte Phenylgruppe und Rc ein Wasserstoffatom oder einen niederen Alkylrest bedeutet, m den Wert 1 oder 2 hat und wenn m den Wert 2 hat, der Rest Rg ein Wasserstoffatom darstellt, und ihren Salzen mit Säuren,

dadurch gekennzeichnet, daß man entweder

(a) zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der Z eine Thiogruppe bedeutet, eine Verbindung der allgemeinen Formel II

mit einer Verbindung der allgemeinen Formel III

$$\begin{array}{c|c}
x & S-(CH_2)_n-CH-NH_2 \\
 & R_3
\end{array}$$
(III)

in einem organischen Lösungsmittel umsetzt und das erhaltene Fluoborat mit einer Base in die freie Base überführt

609828/0988

BNSDOCID: <DE\_\_2556211A1\_I\_>

(b) zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Fornel I, in der Z eine Thiogruppe bedeutet, die Verbindung der allgemeinen Formel III mit einem geringen molaren Überschuß einer Verbindung der allgemeinen Formel IV

in der W ein Chlor- oder Bromatom darstellt, in einem organischen Lösungsmittel umsetzt oder

(c) zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der Z eine Thiogruppe bedeutet, eine Verbindung der allgemeinen Formel V

$$x^{1} \xrightarrow{R_{1}} S^{\Theta}_{Na} \oplus$$
 (v)

in wäßrig-alkalischer Lösung mit einer Verbindung der allgemeinen Formel VI

(d) zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der Z eine Thiogruppe und A--B eine Gruppe der allgemeinen Formel  $-N(R_6)CH(R_5)(CH_2)_m$ - darstellt, die Verbindung der allgemeinen Formel III mit einer Verbindung der allge-

meinen Formel VII

$$\begin{array}{c}
R_{5} \\
R_{5} \\
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
R_{6} \\
CR_{2} \\
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
S \\
R_{7} \\
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
W^{\dagger \Theta} \\
N
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
VIII$$

in der W' ein Halogenidion ist, in einem niederen aliphatischen Alkohol umsetzt und gegebenenfalls das erhaltene Salz durch Behandlung mit einer Base in die freie Base überführt oder

(e) zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I', in der Z eine Thiogruppe und R3, X und X' Wasserstoffatome darstellen, eine Verbindung der allgemeinen Formel XXIV

mit der Verbindung der allgemeinen Formel II in einem organischen Lösungsmittel umsetzt und das erhaltene Fluoborat der allgemeinen Formel I' mit einer Base in die freie Base überführt oder

(f) zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I', in der Z eine Thiogruppe darstellt, eine Verbindung der allgemeinen Formel XIVa

$$\begin{array}{c}
x \\
x \\
x \\
R_1
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
x \\
x \\
x \\
x \\
R_3
\end{array}$$
(XIVa)

mit der Verbindung der allgemeinen Formel II in einem organischen Lösungsmittel umsetzt und das erhaltene Fluoborat der Verbindung der allgemeinen Formel I' mit einer Base in die freie Base überführt oder

- (g) zur Herstellung der Verbindungen der allgemeinen Formel I, in der Z eine Sulfinylgruppe bedeutet, die Verbindung der allgemeinen Formel I oder I', in der Z eine Thiogruppe darstellt, mit Natriummetaperjodat in einem organischen Lösungsmittel oxidiert oder
- (h) zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel I und I¹, in der Z eine Sulfonylgruppe bedeutet, die Verbindung der allgemeinen Formel I oder I¹, in der Z eine Thiooder Sulfinylgruppe darstellt, mit Wasserstoffperoxid oder einer Persäure in einem organischen Lösungsmittel oxidiert und gegebenenfalls die nach (a) bis (h) erhaltene Verbindung mit einer anorganischen oder organischen Säure in ein Salz überführt.

38. Verfahren zur Herstellung von 3-(Aminoalkylmercapto)indolen der allgemeinen Formel III

in der X und X1 Wasserstoff- oder Halogenatome, niedere Alkyl-. Alkoxy- oder Alkylaminoreste oder Acylaminoreste bedeuten, jedoch X und X1 nicht gleichzeitig Acylaminoreste darstellen, R4 ein Wasserstoffatom, einen niederen Alkyl- oder Alkoxyalkylrest, einen Alkenyl- oder Alkinylrest, einen Cycloalkyloder Cycloalkylalkylrest, eine gegebenenfalls substituierte Phenyl- oder Phenylalkylgruppe oder einen heterocyclischen Arylalkylrest, R2 ein Wasserstöffatom, einen niederen Alkylrest, eine gegebenenfalls substituierte Phenyl- oder Phenylalkylgruppe, eine Biphenyl- oder Naphthylgruppe oder einen heterocyclischen Arylrest und  $R_z$  ein Wasserstoffatom oder einen niederen Alkylrest bedeutet, n den Wert 1, 2 oder 3 hat und mindestens einer der Reste R<sub>1</sub>, R<sub>2</sub>, R<sub>3</sub>, X und X<sup>1</sup> eine andere Bedeutung als ein Wasserstoffatom besitzt, wenn n den Wert 1 hat, und ihren Salzen mit Säuren, dadurch gekennzeichnet, daß man (a) eine Verbindung der allgemeinen Formel XVIII

609828/0988

BNSDOCID: <DE\_\_\_2559211A1\_I\_>

mit einer Verbindung der allgemeinen Formel x2559211

$$HS-(CH2)n-CH-NH2 (XIX)$$

unter Zusatz einer wäßrigen Lösung von Jod oder eines Peroxids als Oxidationsmittel in einem niederen aliphatischen Alkohol als Lösungsmittel und unter Ausschluß von Luft umsetzt oder

(b) zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel III, in der n den Wert 1 hat, eine Verbindung der allgemeinen Formel VIII

$$x^{1} \xrightarrow{R_{1}}^{N} R_{2}$$
 (VIII)

mit einer Verbindung der allgemeinen Formel IX

in einem niederen aliphatischen Alkohol als Lösungsmittel umsetzt oder

(c) zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel III, in der n den Wert 1 oder 2 hat, eine Verbindung der allgemeinen Formel V

in wäßrig-alkalischem Medium mit einer Verbindung der allgemeinen Formel X

$$\operatorname{Cl-(CH_2)_{n^{-}CH^{-}NH_2}} \cdot \operatorname{HCl}$$

umsetzt oder

(d) zur Herstellung von Verbindungen der allgemeinen Formel III, in der R<sub>3</sub> ein Wasserstoffatom bedeutet, eine Verbindung der allgemeinen Formel XI

$$\begin{array}{c}
x \\
x^{1}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
S-(CH_{2})_{n}-CN \\
R_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(xx) \\
R_{1}
\end{array}$$

mit einem Reduktionsmittel in einem inerten organischen Lösungsmittel reduziert und gegebenenfalls die gemäß (a) bis (d) erhaltene Verbindung durch Umsetzen mit einer anorganischen oder organischen Säure in ein Salz überführt.

1/,

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

#### BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

☐ BLACK BORDERS
$\square$ image cut off at top, bottom or sides
$\square$ faded text or drawing
$\square$ blurred or illegible text or drawing
☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
$\square$ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
$\square$ reference(s) or exhibit(s) submitted are poor quality
□ OTHER•

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.